(19) Weltorganisation für geistiges Eigentum Internationales Büro



| 1887| | 1887| | 1887| | 1888| | 1888 | 1881 | 1881 | 1881 | 1883 | 1883 | 1883 | 1883 | 1883 | 1883 | 1883 |

(43) Internationales Veröffentlichungsdatum 25. Oktober 2001 (25.10.2001)

PCT

(10) Internationale Veröffentlichungsnummer WO 01/79305 A2

(51) Internationale Patentklassifikation7:

(21) Internationales Aktenzeichen:

PCT/EP01/04259

C08F 8/00

(22) Internationales Anmeldedatum:

12. April 2001 (12.04.2001)

(25) Einreichungssprache:

Deutsch

(26) Veröffentlichungssprache:

Deutsch

(30) Angaben zur Priorität:

100 18 517.7

13. April 2000 (13.04.2000)

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme von US): CLARIANT GMBH [DE/DE]; Bruningstrasse 50, 65929 Frankfurt (DE).

(72) Erfinder; und

(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): PAPENFUHS, Bernd [DE/DE]; Johann-Strauss-Strasse 4, 63179 Obertshausen (DE).

Bestimmungsstaaten (national): CN, CZ, JP, KR, MX,

(84) Bestimmungsstaaten (regional): europäisches Patent (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL. PT, SE, TR).

Erklärungen gemäß Regel 4.17:

hinsichtlich der Berechtigung des Anmelders, ein Patent zu beantragen und zu erhalten (Regel 4.17 Ziffer ii) für die folgenden BestimmungsstaatenCN, CZ. JP, KR, MX, RU. europäisches Patent (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU. MC, NL, PT, SE, TR)

erfindererklärung (Regel 4.17 Ziffer iv) nur für US

Veröffentlicht:

ohne internationalen Recherchenbericht und erneut zu veröffentlichen nach Erhalt des Berichts

Zur Erklärung der Zweibuchstaben-Codes, und der anderen Abkürzungen wird auf die Erklärungen ("Guidance Notes on Codes and Abbreviations") am Ansang jeder regulären Ausgabe der PCT-Gazette verwiesen.

(54) Title: HIGH-MOLECULAR, CROSS-LINKED POLYVINYL BUTYRALS, METHOD FOR THE PRODUCTION

(54) Bezeichnung: HOCHMOLEKULARE, VERNETZTE POLYVINYLBUTYRALE, VERFAHREN ZU DEREN HERSTEL-LUNG SOWIE DEREN VERWENDUNG

(57) Abstract: The invention relates to high-molecular, cross-linked polyvinyl butyrals that can be obtained by cross-linking a polyvinyl butyral with at least one dicarboxylic acid and/or polycarboxylic acid or with the derivatives thereof serving as a cross-linking reagent. The invention also relates to a method for producing said polyvinyl butyrals and to their use.

(57) Zusammenfassung: Die vorliegende Erfindung betrifft hochmolekulare, vernetzte Polyvinylbutyrale erhältlich durch Vernetzung eines Polyvinylbutyrals mit mindestens einer Di- und/oder Polycarbonsäure bzw. deren Derivaten als Vernetzungsreagenz, Verfahren zu deren Herstellung sowie deren Verwendung.



Ę

10



Beschreibung

5 Hochmolekulare, vernetzte Polyvinylbutyrale, Verfahren zu deren Herstellung sowie deren Verwendung

Die vorliegende Erfindung betrifft neue, hochmolekulare, vernetzte Polyvinylbutyrale, Verfahren zu deren Herstellung sowie deren Verwendung.

Bekannt ist, Polyvinylbutyrale zusammen mit Weichmachern durch Extrusion zu Folien zu verarbeiten, die insbesondere in Sicherheitsverbundgläsern eingesetzt werden.

Zur Erhöhung des Molekulargewichtes solcher Polyvinylbutyrale wird in der EP-A-0 211 818 vorgeschlagen, Polyvinylbutyrale durch stabile intermolekulare Diacetalverknüpfungen, zu vernetzen. Die Vernetzung erfolgt dabei durch Aldehyde mit mindestens zwei Aldehydgruppen. Das Vernetzungsmittel wird dabei vor oder während der Acetalisierung der Polyvinylalkohole mit Butyraldehyd zugegeben.

Die Vernetzung von Polyvinylbutyralen mit Dialdehyden führt jedoch aufgrund der hohen Reaktivität der Aldehyde zu stark vernetzten, sehr hochmolekularen und daher teilweise unlöslichen Polyvinylbutyralen. Darüber hinaus ist die Vernetzungsreaktion aufgrund der geringen Selektivität nur schwer kontrollierbar, wodurch die Herstellung reproduzierbarer Produktqualitäten sehr schwierig ist.

Der vorliegenden Erfindung lag somit die Aufgabe zugrunde, Polyvinylbutyrale zur Verfügung zu stellen, die eine höhere mechanische Festigkeit aufweisen als nicht vernetzte Produkte und die sich darüber hinaus noch reproduzierbar herstellen lassen.

25

WO 01/79305





Überraschenderweise wurde gefunden, dass sich hochmolekulare Polyvinylbutyrale durch Vernetzung mit Di- und/oder Polycarbonsäuren bzw. deren Estern reproduzierbar herstellen lassen.

- Gegenstand der vorliegenden Erfindung sind somit hochmolekulare, vernetzte Polyvinylbutyrale erhältlich durch Vernetzung eines Polyvinylbutyrals mit mindestens einer Di- und/oder Polycarbonsäure bzw. deren Derivaten, vorzugsweise deren Estern, als Vernetzungsreagenz.
- 10 Bevorzugte Vernetzungsreagenzien sind Oxalsäure, Malonsäure, Bernsteinsäure, Glutarsäure, Adipinsäure, Maleinsäure, Fumarsäure, Itaconsäure, Phthalsäure, Terephthalsäure sowie deren Ester.

Besonders bevorzugte Vernetzungsreagenzien sind aliphatische Diester der Formel (I)

ROOC -
$$(CH_2)_n$$
 - COOR (I)

in der die Reste R unabhängig voneinander, gleich oder verschieden C_1 - C_4 -Alkyl und n = 0 bis 4, vorzugsweise n = 0, bedeuten.

Insbesondere eingesetzt werden Diethyl- und/oder Dimethyloxalat.

Die vernetzten Polyvinylbutyrale weisen somit die folgenden Struktureinheiten auf:

in denen n = 0 bis 4 und P die jeweiligen Polyvinylbutyral-Ketten darstellen.

Die erfindungsgemäßen Polyvinylbutyrale zeichnen sich durch eine deutliche
Erhöhung der mechanischen Festigkeit gegenüber herkömmlichen Produkten aus.

Als Ausgangsmaterialien können alle dem Fachmann bekannten Polyvinylbutyrale eingesetzt werden, d.h. die Ausgangs-Polyvinylbutyrale sind hinsichtlich des

5



Molekulargewichts in keinster Weise beschränkt. Bevorzugt werden jedoch Polyvinylbutyrale mit einem Molekulargewicht von mindestens 50 000 g/mol eingesetzt. Die Polyvinylalkoholgehalte der als Ausgangsmaterialien eingesetzten Polyvinylbutyrale liegen vorzugsweise zwischen 10 und 25 Gew.-%, und besonders bevorzugt zwischen 16 und 23 Gew.-%. Die Polyvinylacetatgehalte der als Ausgangsmaterialien eingesetzten Polyvinylbutyrale liegen vorzugsweise zwischen 0 und 20 Gew.-%.

Die erfindungsgemäß hergestellten, hochmolekularen, vernetzten Polyvinylbutyrale enthalten in einer bevorzugten Ausführungsform Weichmacher 10 oder Weichmacher-Mischungen. Als Weichmacher können dabei alle dem Fachmann bekannten Weichmacher eingesetzt werden, insbesondere Ester von mehrwertigen Säuren, mehrwertigen Alkoholen oder Oligoetherglykolen. Bevorzugte Weichmacher sind z.B. Diester von aliphatischen Diolen sowie von aliphatischen Polyetherdiolen bzw. von Polyetherpolyolen, mit aliphatischen 15 Carbonsäuren, vorzugsweise Diester von Polyalkylenoxiden, insbesondere Diester des Di-, Tri- und Tetraethylenglykols mit aliphatischen (C6 bis C10)-Carbonsäuren, ferner Diester von aliphatischen oder aromatischen (C2 bis C18)-Dicarbonsäuren mit aliphatischen (C4 bis C12)-Alkoholen, vorzugsweise Dihexyladipat sowie Mischungen der genannten Ester. Der Weichmacher wird dabei in den dem 20 Fachmann bekannten, üblichen Mengen eingesetzt, wobei der Weichmachergehalt vorzugsweise zwischen 25 und 60 Gewichtsteilen bezogen auf 100 Gewichtsteile PVB liegt.

25 Gegenstand der vorliegenden Anmeldung ist folglich auch ein Verfahren zur Herstellung der erfindungsgemäßen Polyvinylbutyrale, das dadurch gekennzeichnet ist, dass das Vernetzungsreagenz sowie gegebenenfalls der Weichmacher zum Polyvinylbutyral hinzugegeben werden, die Mischung gegebenenfalls homogenisiert wird und bei Temperaturen im Bereich von 80 bis 280°C thermisch vernetzt wird.

In einer bevorzugten Ausführungsform wird die Vernetzung durch Zugabe alkalischer oder saurer Additive katalysiert.





Als alkalische bzw. saure Additive können beispielsweise Alkali- und/oder Erdalkali-hydroxide, -alkanoate, -carboxylate, -sulfate, -chloride, -nitrate, -phosphate bzw. freie organische und/oder anorganische Säuren sowie Amine eingesetzt werden.

5

Die Herstellung der erfindungsgemäßen, hochmolekularen, vernetzten Polyvinylbutyrale wird im Folgenden in einer bevorzugten Ausführungsform näher beschrieben, ohne dadurch jedoch beschränkt zu werden.

- Das Vernetzungsreagenz kann zum Beispiel im Weichmacher gelöst zum Polyvinylbutyral hinzugegeben werden und anschließend kann die Mischung homogenisiert werden.
- Die Konzentration des Vernetzungsreagenz liegt dabei vorzugsweise im Bereich von 0,01 bis 10 Gew.-%, besonders bevorzugt im Bereich von 0,1 bis 3 Gew.-% und insbesondere im Bereich von 0,1 bis 1 Gew.-%, jeweils bezogen auf Polyvinylbutyral.
- Die thermische Vernetzung kann in allen dem Fachmann bekannten beheizbaren Aggregaten, wie z.B. Knetern oder Autoklaven, durchgeführt werden. Bevorzugt erfolgt die Vernetzung jedoch im Extruder, und zwar vorzugsweise bei Massetemperaturen im Bereich von 80 bis 280°C.
- Begünstigt wird die Vernetzungsreaktion durch die Alkalinität des Polymeren, die üblicherweise zur Stabilisierung des Polyvinylbutyrals eingestellt wird.
 - Gegenstand der vorliegenden Anmeldung ist auch eine Formmasse enthaltend das erfindungsgemäße, hochmolekulare, vernetzte Polyvinylbutyral.
- Durch den beschriebenen Extrusionsprozess lässt sich das erfindungsgemäße Polyvinylbutyral mit Hilfe einer Breitschlitzdüse auch direkt zu einer Folie verarbeiten. Verfahren zur Herstellung von Polyvinylbutyral-Folien sind dem Fachmann hinlänglich bekannt. Folien aus den erfindungsgemäßen,



hochmolekularen, vernetzten Polyvinylbutyralen können noch weitere übliche Zusätze, wie z.B. Oxidationsstabilisatoren, UV-Stabilisatoren, Farbstoffe, Pigmente sowie Antihaftmittel, enthalten.

5 Gegenstand der vorliegenden Anmeldung ist somit auch eine Folie enthaltend das erfindungsgemäße, hochmolekulare, vernetzte Polyvinylbutyral.

Die Folien zeichnen sich durch eine erhöhte Reißfestigkeit aus, die insbesondere für die Herstellung von Sicherheitsverbundgläsern, dem Hauptanwendungsgebiet der Folien, von Vorteil ist.

Ein weiterer Gegenstand der vorliegenden Erfindung ist somit die Verwendung der erfindungsgemäßen Folien zur Herstellung von Sicherheitsverbundgläsern.

Die Erfindung wird im folgenden anhand von Ausführungsbeispielen ausführlich beschrieben, ohne dadurch jedoch beschränkt zu werden.

Meßmethoden:

10

20 Polyvinylalkohol-Gehalt des PVB
Dazu wird das PVB mit einem Überschuss von Essigsäureanhydrid in Pyridin
acetyliert. Nach der Umsetzung wird mit Wasser das überschüssige
Essigsäureanhydrid hydrolysiert und die entstandene Natronlauge
potentiometrisch titriert. Der PVOH-Gehalt wird anhand des Verbrauchs an
Natronlauge errechnet.

Polyvinylacetat-Gehalt des PVB

Dazu wird das PVB in einem Benzylalkohol/Ethanol-Gemisch gelöst. Die

Acetylgruppen werden mit einem Überschuss alkoholischer Kalilauge verseift. Die überschüssige Kalilauge wird mit Salzsäure zurücktitriert. Der

Polyvinylacetatgehalt wird anhand des Verbrauchs an Salzsäure errechnet.





Mw, Mn

5

Die Bestimmung der Molekulargewichte der in den Formmassen enthaltenen Polyvinylbutyrale erfolgt mittels Gelpermeationschromatographie (GPC) in Eisessig unter Verwendung von RI-Detektoren. Die Kalibrierung der Detektoren erfolgt mittels PVB-Eichstandards, deren Absolutwerte mittels statischer Lichtstreuung ermittelt werden.

Alkalititer PVB

Dazu wird das PVB in Ethanol gelöst und mit 0,01 molarer Salzsäure bis zum
10 Farbumschlag von grün nach violett titriert. Als Indikator wird ein Gemisch aus
Methylenblau und Neutralrot verwendet. Der Alkalititer wird anhand des
Verbrauchs an Salzsäure errechnet.

Reißfestigkeit

Vor Messung der Reißfestigkeit werden die Folien für 24 Stunden bei 23°C und einer relativen Luftfeuchtigkeit von 50 % klimatisiert. Die Messung der Reißfestigkeit erfolgt mit einer Zug- und Druckfestigkeitsprüfmaschine (Hersteller: Cadis GbR, Typ: BRP 201) gemäß DIN 53455.

20 Schmelzindex

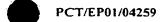
Die Folien werden vor Messung des Schmelzindexes 24 Stunden bei 23°C und einer relativen Luftfeuchte von 50 % klimatisiert. Die Messung der Folien erfolgt mit einem Schmelzindex-Prüfgerät (Hersteller: Göttfert, Typ: MP-D) bei 190°C mit einer Belastung von 2,16 kg unter Verwendung einer 2 mm-Düse gemäß ISO 1133.

Feuchte PVB-Folie

Die Feuchte der PVB-Folie wird an Verbundsicherheitsglas mit einem Infrarot-Photometer (Hersteller: Pier-Electronic GmbH, Wallau) gemessen. Das Messgerät wird zuvor mit entsprechenden Eichstandards kalibriert.

25





Pummel

5

10

15

Die Prüfkörper für die Pummel-Prüfung werden wie folgt hergestellt: Die Folien werden bei einem Klima von 23°C/30 % relativer Luftfeuchte für 24 Stunden klimatisiert. Die Verlegung erfolgt auf 2 mm Floatglas in F/F- und Sn/Sn-Orientierung der Folie zur Glasoberfläche. Das Glas wird vor Belegung mit vollentsalztem Wasser gewaschen. Die Herstellung der Verbundglasscheiben erfolgt durch Verpressen der Verbunde im Vorverbundofen mit Kalanderwalzen bei Temperaturen zwischen 40 und 100°C gefolgt vom Verpressen der Verbunde in einem Autoklaven bei einem Druck von 12 bar und einer Temperatur von 140°C für 30 Minuten.

Aus den so hergestellten Verbundsicherheitsgläsern werden für die Durchführung der Pummel-Prüfung Prüfkörper mit einer Größe von 10 x 30 cm geschnitten. Die Prüfkörper werden 4 Stunden bei –18°C temperiert. Die Prüfkörper werden dann auf einen unter 45° geneigten Träger gelegt und mit einem automatischen Hammer geschlagen, bis das Glas pulverisiert war. Die Orientierung der Schläge erfolgt gemäß Abbildung 1. Die Bewertung erfolgt anhand einer Pummel-Standardskala von 0 bis 10 gemäß Abbildung 2.

20 Beispiele

Vergleichsbeispiel 1

Mischung

Es werden 370 g Polyvinylbutyral (Polyvinylalkoholgehalt = 18,9 Gew.-%,

Polyvinylacetatgehalt = 1,1 Gew.-%, Alkalititer = 16 ml 0,01 m HCl/100 g) mit 130 g Triethylenglykol-bis-2-heptanoat (3G7) gemischt. Die Mischung erfolgt in einem Labormischer (Hersteller: Brabender, Modell 826801). Im Weichmacher wird vor der Herstellung der Mischung 0,75 g Tinvin[®] P (UV-Stabilisator,

Hersteller: Ciba Specialty Chemicals) gelöst. Aus den PVB/Weichmacher-

30 Mischungen werden Flachfolien mit einer Dicke von 0,8 mm extrudiert.



Extrusion

Die Extrusion erfolgt auf einem Doppelschneckenextruder mit gegenlaufenden Schnecken (Hersteller: Haake), ausgerüstet mit Schmelzepumpe und Breitschlitzdüse, bei einer Massetemperatur von 190°C.

5

Beispiel 1

Die Mischung und Extrusion erfolgt analog Vergleichsbeispiel 1. Neben dem UV-Stabilisator werden jedoch zusätzlich als Vernetzungsreagenz noch 2,22 g Diethyloxalat in dem Weichmacher gelöst.

10

15

20

Vergleichsbeispiel 2

Die Mischung und Extrusion erfolgt analog Vergleichsbeispiel 1. Anstelle des in Vergleichsbeispiel 1 eingesetzten PVB werden 370 g eines Polyvinylbutyrals mit einem Polyvinylalkoholgehalt von 20,9 Gew.-%, einem Polyvinylacetatgehalt von 1,1 Gew.-% und einem Alkalititer von 16 ml 0,01 m HCl/100 g eingesetzt.

Beispiel 2

Die Mischung und Extrusion erfolgt analog Vergleichsbeispiel 1. Anstelle des in Vergleichsbeispiel 1 eingesetzten PVB werden 370 g des Polyvinylbutyrals des Vergleichsbeispiels 2 eingesetzt. Neben dem UV-Stabilisator werden jedoch, wie in Beispiel 1, zusätzlich als Vernetzungsreagenz noch 2,22 g Diethyloxalat in dem Weichmacher gelöst.

Vergleichsbeispiel 3

Die Mischung und Extrusion erfolgt analog Vergleichsbeispiel 1. Es werden jedoch 374,5 g des Polyvinylbutyrals aus Vergleichsbeispiel 1 eingesetzt. Anstelle des in Vergleichsbeispiel 1 eingesetzten Weichmachers (3G7) werden 125,5 g Dihexyladipat (DHA) eingesetzt.

30 Beispiel 3

Die Mischung erfolgt analog Vergleichsbeispiel 3 und die Extrusion analog Vergleichsbeispiel 1. Neben dem UV-Stabilisator werden jedoch, wie in Beispiel 1,

zusätzlich als Vernetzungsreagenz noch 2.22 g Diethyloxalat in dem Weichmacher gelöst.

Vergleichsbeispiel 4

5 Mischung

10

Es werden 2247 g Polyvinylbutyral (Polyvinylalkoholgehalt = 20,6 Gew.-%, Polyvinylacetatgehalt = 1,1 Gew.-%, Alkalititer = 21 ml 0,01 m HCl/100 g) mit 753 g Dihexyladipat gemischt. Die Mischung erfolgt in einem Labormischer (Hersteller: Papenmeier, Typ TGHKV20/KGU63). Im Weichmacher wird vor der Herstellung der Mischung 4,5 g Tinvin® P (UV-Stabilisator, Hersteller: Ciba Specialty Chemicals) gelöst. Aus den PVB/Weichmacher-Mischungen werden Flachfolien mit einer Dicke von 0,8 mm extrudiert.

Extrusion

Die Extrusion erfolgt auf einem Doppelschneckenextruder mit gleichlaufenden Schnecken (Hersteller: Leistritz), ausgerüstet mit Schmelzepumpe und Breitschlitzdüse, bei einer Massetemperatur von 200°C.

Beispiel 4a

Die Mischung und Extrusion erfolgt analog Vergleichsbeispiel 4. Neben dem UV-Stabilisator werden jedoch zusätzlich als Vernetzungsreagenz noch 6,74 g Diethyloxalat in dem Weichmacher gelöst.

Beispiel 4b

Die Mischung und Extrusion erfolgt analog Vergleichsbeispiel 4. Neben dem UV-Stabilisator werden jedoch zusätzlich als Vernetzungsreagenz noch 5,3 g Dimethyloxalat in dem Weichmacher gelöst.

Beispiel 4c

Die Mischung erfolgt analog Beispiel 4b und die Extrusion analog Vergleichsbeispiel 4. Zusätzlich wird auf das PVB vor dem Vermischen mit dem Weichmacher mittels wässriger Kaliumhydroxid-Lösung ein Alkalititer von 77 ml 0,01 m HCI/100 g aufgebracht.

Beispiel 4d

Die Mischung erfolgt analog Beispiel 4c und die Extrusion analog Vergleich sbeispiel 4. Anstelle von 5,3 g werden jedoch 10,6 g Dimethyloxalat eingesetzt.

5

Vergleichsbeispiel 5

Mischung

Es werden 2220 g Polyvinylbutyral (Polyvinylalkoholgehalt = 20,6 Gew.-%, Polyvinylacetatgehalt = 1,1 Gew.-%, Alkalititer = 21 ml 0,01 m HCl/100 g) mit 780 g Triethylenglykol-bis-2-heptanoat gemischt. Die Mischung erfolgt in einem Labormischer (Hersteller: Papenmeier, Typ TGHKV20/KGU63). Im Weichmacher wird vor der Herstellung der Mischung 4,5 g Tinvin[®] P (UV-Stabilisator, Hersteller: Ciba Specialty Chemicals) gelöst. Aus den PVB/Weichmacher-Mischungen werden Flachfolien mit einer Dicke von 0,8 mm extrudiert.

15

10

Extrusion

Die Extrusion erfolgt auf einem Doppelschneckenextruder mit gleichlaufenden Schnecken (Hersteller: Leistritz), ausgerüstet mit Schmelzepumpe und Breitschlitzdüse, bei einer Massetemperatur von 200°C.

20

Beispiel 5

Die Mischung und Extrusion erfolgt analog Vergleichsbeispiel 5. Neben dem UV-Stabilisator werden jedoch zusätzlich als Vernetzungsreagenz noch 5,24 g Dimethyloxalat in dem Weichmacher gelöst.

25

Die Beispiele belegen, dass Polyvinylbutyral mit Derivaten von Dicarbonsäuren thermisch vernetzt werden kann. Die Erhöhung des Molekulargewichts durch die Einwirkung der Vernetzungsreagenzien ist erkennbar an der Zunahme der Molekulargewichte Mw und Mn sowie an der Abnahme der Schmelzindex-Werte.

Die Vernetzungsreaktion wird begünstigt durch steigenden Alkalititer des eingesetzten Polyvinylbutyrals (vgl. Vergleichsbeispiel 4, Beispiel 4b und 4c) sowie durch steigende Konzentration des Vernetzers (vgl. Vergleichsbeispiel 4, Beispiel 4c und 4d). Die Vernetzungsreaktion bewirkt eine Verbesserung der

5

mechanischen Eigenschaften von aus den Formmassen hergestellten Folien, erkennbar an der Zunahme der Reißfestigkeiten. Die Glashaftung der Folien bleibt durch die Vernetzungsreaktion im wesentlichen unbeeinflusst, erkennbar an den Pummel-Werten, was eine wichtige Voraussetzung für den Einsatz der Folien in Verbundsicherheitsglas ist.



Reicniel						
	Vergleichs-	Beispiel 1	Vergleichs-	Beispiel 2	Vergleichs	Beispiel 3
	beispiel 1		beispiel 2		heisniel 3	
Polyvinylalkohol-Gehalt Ausgangs-PVB [%]	18,9	18,9	20.9	20.9	18.0	7
Polaviavlacely Catal A			-	2	6.01	n. 0
' Orymiylacetat-Genali Ausgangs-PVB [%]	- -	1,1	1,1	1,1	1,1	1.1
Alkalititer Ausgangs-PVB [ml 0,01 m HCI/100 g]	16	16	16	a t		
	-		2	2	<u>o</u>	16
Weichmacher	367	367	367	3G7	DHA	VHU
Vernetzungsreagenz	ou do	-			5	£
	allio	Dietnyloxalat	ohne	Diethyloxalat	ohne	Diethyloxalat
Reißfestigkeit IN/mm²1	00.00					
NEI 400 F. 420	66,02	72,12	28,05	29,67	26,85	27,77
Mirl 190 [g/10 min]	2,81	2,69	4.00	183	3 90	2.30
					000	00,0
Folienferichte 1%1						
[0/]	0,44	0,44	0,49	0,48	0.40	. 0.40
Pummel F	8	7-8	0			01.0
Dummel Co.		D	0	æ	_	2-9
	4	3-4	4	3	4	4
						•



Beispiel	Vergleichs-	Beispiel 4a	Beispiel 4b	Beispiel 4c	Beispiel 4d	Vergleichs-	Beispiel 5
	beispiel 4					beispiel 5	
Polyvinylalkohol-Gehalt	20,6	20,6	20,6	20,6	20,6	20.6	20,6
Ausgangs-PVB [%]							
Polyvinylacetat-Gehalt	1,1	1,1	1,1	1,1	1,1	1,1	1,1
Ausgangs-PVB [%]							
Alkalititer Ausgangs-PVB	21	21	21	77	77	21	21
[ml 0,01 m HCl/100 g]							
Weichmacher	DHA	DHA	DHA	DHA	DHA	367	367
Vernetzungsreagenz	ohne	Diethyloxalat	Dimethyloxalat	Dimethyloxalat	Dimethyloxalat	ohne	Dimethyloxalat
Reißfestigkeit [N/mm²]	30,77	32,80	32,46	32,37	32,90	28,28	29,44
MFI 190 [g/10 min]	2,39	1,75	1,73	0,78	0,46	2,28	0,54
Mw PVB nach Extrusion [g/mol]	104050		113300	142400	154100		
Mn PVB nach Extrusion [g/mol]	54200		60100	61150	49600		
Mw/Mn	1,92		1,89	2,33	3,11		
Folienfeuchte [%]	0,45	0,45	0,44	0,44	0,44	0,49	0,46
Pummel F	7-8	8	8	8	6	9	9
Pummel Sn	5-6	5	5	2	4-5	4	4

Patentansprüche:

5

- 1. Hochmolekulare, vernetzte Polyvinylbutyrale erhältlich durch Vernetzung eines Polyvinylbutyrals mit mindestens einer Di- und/oder Polycarbonsäure bzw. deren Derivaten als Vernetzungsreagenz.
- 2. Polyvinylbutyrale gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass als Vernetzungsreagenz Di- und/oder Polycarbonsäureester eingesetzt werden.
- 10 3. Polyvinylbutyrale gemäß Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, dass als Vernetzungsreagenzien aliphatische Diester der Formel (I)

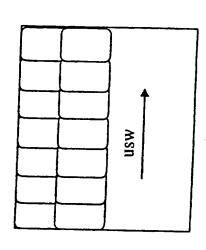
$$ROOC - (CH2)n - COOR (I)$$

- eingesetzt werden,
 wobei die Reste R unabhängig voneinander, gleich oder verschieden
 C₁-C₄-Alkyl und n = 0 bis 4, bedeuten.
- Polyvinylbutyrale gemäß mindestens einem der Ansprüche 1 bis 3, dadurch
 gekennzeichnet, dass als Vernetzungsreagenzien Diethyl- und/oder
 Dimethyloxalat eingesetzt werden.
 - 5. Polyvinylbutyrale gemäß mindestens einem der vorhergehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, dass sie Weichmacher enthalten.
- Verfahren zur Herstellung eines Polyvinylbutyrals gemäß mindestens einem der vorhergehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, dass das Vernetzungsreagenz sowie gegebenenfalls der Weichmacher zum Polyvinylbutyral hinzugegeben werden, die Mischung gegebenenfalls
 homogenisiert wird und bei Temperaturen im Bereich von 80 bis 280°C thermisch vernetzt wird.

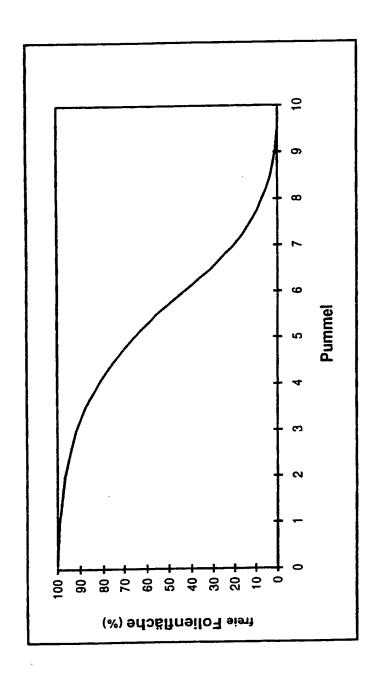


- Verfahren gemäß Anspruch 6, dadurch gekennzeichnet, dass die 7. Vernetzung durch Zugabe alkalischer oder saurer Additive katalysiert wird.
- Verfahren gemäß Anspruch 6 oder 7, dadurch gekennzeichnet, dass die 8. thermische Vernetzung in einem Extruder durchgeführt wird. 5
 - Formmasse enthaltend ein Polyvinylbutyral gemäß mindestens einem der 9. Ansprüche 1 bis 5.
- Folie enthaltend ein Polyvinylbutyral gemäß mindestens einem der 10 Ansprüche 1 bis 5.
 - Verwendung einer Folie gemäß Anspruch 10 zur Herstellung von 11. Sicherheitsverbundgläsern.

Abbildung 1







(19) Welto rganisation für geistiges Eigentum Internationales Büro



1 TERRE BURGER (1 FEBRUS BERLE 1 FEBRUS 1 FEBRUS

(43) Internationales Veröffentlichungsdatum 25. Oktober 2001 (25.10.2001)

PCT

(10) Internationale Veröffentlichungsnummer WO 01/79305 A3

(51) Internationale Patentklassifikation?: C08F 8/14, C08K 5/11, C08L 29/14, C08J 3/24, 5/18, B32B 17/10

(21) Internationales Aktenzeichen:

PCT/EP01/04259

(22) Internationales Anmeldedatum:

12. April 2001 (12.04.2001)

(25) Einreichungssprache:

Deutsch

(26) Veröffentlichungssprache:

Deutsch

(30) Angaben zur Priorität:

100 18 517.7

13. April 2000 (13.04.2000) DE

200

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme von US): CLARIANT GMBH [DE/DE]: Brüningstrasse 50, 65929 Frankfurt (DE).

(72) Erfinder; und

(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): PAPENFUHS, Bernd [DE/DE]: Rembrücker Weg 6A, 63179 Obertshausen (DE).

(81) Bestimmungsstaaten (national): CN, CZ, JP, KR, MX, RU, US.

(84) Bestimmungsstaaten tregionali: europäisches Patent (AT. BE. CH. CY. DE. DK. ES. Fl. FR. GB. GR. IE. IT. LU. MC. NL. PT. SE. TR).

Erklärungen gemäß Regel 4.17:

hinsichtlich der Berechtigung des Anmelders, ein Patent zu beantragen und zu erhalten (Regel 4.17 Ziffer ii) für die folgenden Bestimmungsstaaten CN, CZ, JP, KR, MX, RU, europäisches Patent (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE, TR)

Erfindererklärung (Regel 4.17 Ziffer iv) nur für US

Veröffentlicht:

mit internationalem Recherchenbericht

(88) Veröffentlichungsdatum des internationalen Recherchenberichts: 14. Februar 2002

Zur Erklärung der Zweibuchstaben-Codes und der anderen Abkürzungen wird auf die Erklärungen ("Guidance Notes on Codes and Abbreviations") am Anfang jeder regulären Ausgabe der PCT-Gazette verwiesen.

(54) Title: HIGH-MOLECULAR, CROSS-LINKED POLYVINYL BUTYRALS, METHOD FOR THE PRODUCTION THEREOF AND THEIR USE

(54) Bezeichnung: HOCHMOLEKULARE. VERNETZTE POLYVINYLBUTYRALE. VERFAHREN ZU DEREN HERSTELLUNG SOWIE DEREN VERWENDUNG

(57) Abstract: The invention relates to high-molecular, cross-linked polyvinyl butyrals that can be obtained by cross-linking a polyvinyl butyral with at least one dicarboxylic acid and/or polycarboxylic acid or with the derivatives thereof serving as a cross-linking reagent. The invention also relates to a method for producing said polyvinyl butyrals and to their use.

(57) Zusammenfassung: Die vorliegende Erfindung betrifft hochmolekulare, vernetzte Polyvinylbutyrale erhältlich durch Vernetzung eines Polyvinylbutyrals mit mindestens einer Di- und/oder Polycarbonsäure bzw. deren Derivaten als Vernetzungsreagenz, Verfahren zu deren Herstellung sowie deren Verwendung.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Inte onal Application No PCT/ 01/04259

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER IPC 7 C08F8/14 C08K5/11 B32B17/10

CO8L29/14

C08J3/24

C08J5/18

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

IPC 7 COSF COSJ COSK B32B

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

EPO-Internal, WPI Data, PAJ, CHEM ABS Data

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
х	DE 15 96 966 B (E. I. DU PONT DE NEMOURS AND CO.) 4 March 1971 (1971-03-04) claims column 1, line 14 -column 2, line 23 column 4, line 18 - line 68 examples	1,5-11
X	CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 67, no. 26, 25 December 1967 (1967-12-25) Columbus, Ohio, US; abstract no. 118176, YAKOVLEV, A. D. ET AL: "Coatings from powdered poly(vinyl butyral)" XP002179083 abstract & PLAST. MASSY (1967), (6), 69-71,	1,2,6,9,

Further documents are listed in the continuation of box C.	χ Patent tamity members are listed in annex.
Special categories of cited documents: 'A' document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance 'E' earlier document but published on or after the international filing date 'L' document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified) 'O' document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means 'P' document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed	 'T' later document published after the international filing date or pnority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention 'X' document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone 'Y' document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art. '&' document member of the same patent family
Date of the actual completion of the international search	Date of mailing of the international search report
2 October 2001	16/10/2001
Name and mailing address of the ISA European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016	Authorized officer Hollender, C

Form PCT/ISA/210 (second sheet) (July 1992)

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Inte Application No PCT/EP 01/04259

		PCT EP 01/04259
	ation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	
Category "	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	SHIMAMOTO KOICHIRO ET AL: "POLY(VINYL ACETAL) ACID ESTERS" CHEMICAL ABSTRACTS, AMERICAN CHEMICAL SOCIETY. COLUMBUS, US, vol. 105, no. 12, 22 September 1986 (1986-09-22), page 18 XP002155460 ISSN: 0009-2258 abstract	1,6,9,10
X	EP O 339 731 A (HYDROMER INC) 2 November 1989 (1989-11-02) claims 1,5,7,8 column 4, line 1 - line 9	1,9,10
(EP O 102 502 A (HOECHST AG) 14 March 1984 (1984-03-14) page 5, line 28 -page 6, line 35; claims	1-3,5-11
	CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 119, no. 14, 4 October 1993 (1993-10-04) Columbus, Ohio, US; abstract no. 144931, YAN, H. ET AL: "Poly(vinyl butyral) pyrolysis: interactions with plasticizer and aluminum nitride ceramic powder" XP002179084 abstract & MATER. RES. SOC. SYMP. PROC. (1992), 249(SYNTHESIS AND PROCESSING OF CERAMICS: SCIENTIFIC ISSUES), 377-82,	1,2

Form PCT/ISA/210 (continuation of second sheet) (July 1992)

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

n on patent family members

PCT 01/04259

Patent do cited in sea		Publication date		Patent family member(s)	Publication date
DE 1596	5966 B	04-03-1971	BE FR GB NL US	689743 A 1499848 A 1093864 A 6616166 A ,B 3434915 A	16-05-1967 15-01-1968 06-12-1967 18-05-1967 25-03-1969
EP 0339	9731 A	02-11-1989	US AT DE DE EP ES US	4847324 A 97940 T 68911021 D1 68911021 T2 0339731 A1 2059700 T3 4987182 A	11-07-1989 15-12-1993 13-01-1994 31-03-1994 02-11-1989 16-11-1994 22-01-1991
EP 0102	2502 A	14-03-1984	DE AU BR EP JP ZA	3228076 A1 1736383 A 8304005 A 0102502 A1 59038251 A 8305480 A	02-02-1984 02-02-1984 07-03-1984 14-03-1984 02-03-1984 25-04-1984

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

lales Aktenzeichen

PCTYEP 01/04259 A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES IPK 7 C08F8/14 C08K5/11 C08K5/11 C08L29/14 C08J3/24 C08J5/18 B32B17/10 Nach der Internationa len Patentklassilikation (IPK) oder nach der nationalen Klassilikation und der IPK B. RECHERCHIERTE GEBIETE Recherchiener Mindestprutstoff (Klassitikationssystem und Klassifikationssymbole) CO8F CO8J CO8K B32B Recherchierte aber nicht zum Mindestprüfslott gehorende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete tallen Während der internationalen Hecherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegrifte) EPO-Internal, WPI Data, PAJ, CHEM ABS Data

C. ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN Bezeichnung der Verottentlichung, soweit erfordertich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile Kategorie® Betr. Anspruch Nr. DE 15 96 966 B (E. I. DU PONT DE NEMOURS Χ AND CO.) 4. März 1971 (1971-03-04) 1,5-11 Ansprüche Spalte 1, Zeile 14 -Spalte 2, Zeile 23 Spalte 4, Zeile 18 - Zeile 68 Beispiele CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 67, no. 26, X 25. Dezember 1967 (1967-12-25) 1,2,6,9, Columbus, Ohio, US: abstract no. 118176, YAKOVLEV, A. D. ET ÁL: "Coatings from powdered poly(vinyl butyral)" XP002179083 Zusammenfassung & PLAST. MASSY (1967), (6), 69-71, -/--

Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen	X Siehe Anhang Patentfamilie
 Besondere Kategonen von angegebenen Veröffentlichungen 'A' Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist 'E' älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist 'L' Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werder soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt) 'O' Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht 'P' Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist Datum des Abschlusses der internationalen Recherche 2. Oktober 2001 	erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtei werden "Y" Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann naheliegend ist "&" Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist Absendedatum des internationalen Recherchenberichts
Name und Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde	16/10/2001
Europáisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016	Bevollmächtigter Bediensteter Hollender, C

Formblatt PCT/ISA/210 (Biatt 2) (Juli 1992)

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Inte odes Aktenzeichen PCT 01/04259

		PCI 01/04259
	ung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN	
Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweil erforderlich unter Angabe der in Betracht komm	enden leile Betr. Anspruch Nr.
X	SHIMAMOTO KOICHIRO ET AL: "POLY(VINYL ACETAL) ACID ESTERS" CHEMICAL ABSTRACTS, AMERICAN CHEMICAL SOCIETY. COLUMBUS, US, Bd. 105, Nr. 12, 22. September 1986 (1986-09-22), Seite 18 XP002155460 ISSN: 0009-2258 Zusammenfassung	1,6,9,10
X	EP 0 339 731 A (HYDROMER INC) 2. November 1989 (1989–11–02) Ansprüche 1,5,7,8 Spalte 4, Zeile 1 – Zeile 9	1,9,10
X	EP 0 102 502 A (HOECHST AG) 14. Mārz 1984 (1984-03-14) Seite 5, Zeile 28 -Seite 6, Zeile 35; Ansprüche	1-3,5-11
X	CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 119, no. 14, 4. Oktober 1993 (1993-10-04) Columbus, Ohio, US; abstract no. 144931, YAN, H. ET AL: "Poly(vinyl butyral) pyrolysis: interactions with plasticizer and aluminum nitride ceramic powder" XP002179084 Zusammenfassung & MATER. RES. SOC. SYMP. PROC. (1992), 249(SYNTHESIS AND PROCESSING OF CERAMICS: SCIENTIFIC ISSUES), 377-82,	1,2

INTERNATIONALE RECHERCHENBERICHT
Angaben zu Veröttenflichungen, un zur setben Patenttamilie genoren

ales Aktenzeichen PCT/EP 01/04259

Im Recherchenberich					
angeführtes Patentdoku	ment	Datum der Veröffentlichung		Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
DE 1596966	В	04-03-1971	BE FR GB NL US	689743 A 1499848 A 1093864 A 6616166 A ,B 3434915 A	16-05-1967 15-01-1968 06-12-1967 18-05-1967 25-03-1969
EP 0339731	A 	02-11-1989	US AT DE DE EP ES US	4847324 A 97940 T 68911021 D1 68911021 T2 0339731 A1 2059700 T3 4987182 A	11-07-1989 15-12-1993 13-01-1994 31-03-1994 02-11-1989 16-11-1994 22-01-1991
EP 0102502	Α	14-03-1984	DE AU BR EP JP ZA	3228076 A1 1736383 A 8304005 A 0102502 A1 59038251 A 8305480 A	02-02-1984 02-02-1984 07-03-1984 14-03-1984 02-03-1984 25-04-1984

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

☐ BLACK BORDERS
IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
☐ FADED TEXT OR DRAWING
☐ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
☐ SKEWED/SLANTED IMAGES
☐ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
☐ GRAY SCALE DOCUMENTS
☐ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
☐ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY
Потиер.

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.